

Requested Patent: EP0354145A1

Title:

DIORGANOPOLYSILOXANES CONTAINING BENZOTRIAZOLE FUNCTIONAL GROUPS

Abstracted Patent: US5102707

Publication Date: 1992-04-07

Inventor(s):

LANG GERARD (FR); RICHARD HERVE (FR); CANIVENC EDITH (FR);
FORESTIER SERGE (FR); GAY MICHEL (FR)

Applicant(s): RHONE POULENC CHIMIE (FR)

Application Number: US19890389868 19890804

Priority Number(s): FR19880010777 19880804

IPC Classification: B32B3/10

Equivalents:

AU3923789, AU628064, BR8903906, CA1334604, DE68910420D, DE68910420T,
ES2059810T, FR2635780, JP2075634, JP5071611B

ABSTRACT:

Linear and cyclic diorganopolysiloxanes containing benzotriazole functional groups are well suited for the coating of optical fibers and for lubricating plastics, e.g., PVC.

⑫

DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

⑳ Numéro de dépôt: **89420291.0**

⑤① Int. Cl.⁵: **C 08 G 77/388**

㉓ Date de dépôt: **01.08.89**

③① Priorité: **04.08.88 FR 8810777**

④③ Date de publication de la demande:
07.02.90 Bulletin 90/06

⑥④ Etats contractants désignés:
AT BE CH DE ES FR GB GR IT LI LU NL SE

⑦① Demandeur: **RHONE-POULENC CHIMIE**
25, quai Paul Doumer
F-92408 Courbevoie Cédex (FR)

⑦② Inventeur: **Canivenc, Edith**
53, rue du Colombier
F-69007 Lyon (FR)

Forestier, Serge
16, allée Ferdinand Buisson
F-77410 Claye Souilly (FR)

Gay, Michel
11, rue Garibaldi
F-69006 Lyon (FR)

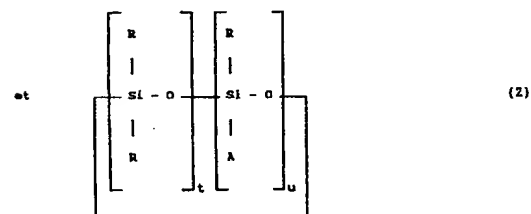
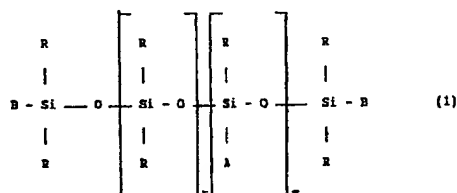
Lang, Gérard
44, avenue Lacour
F-95210 Saint-Gratien (FR)

Richard, Hervé
48, rue de l'Hermitage
F-75020 Paris (FR)

⑦④ Mandataire: **Seugnet, Jean Louis et al**
RHONE-POULENC CHIMIE Service Brevets Chimie
Centre de Recherches des Carrières B.P. 62
F-69192 Saint-Fons Cédex (FR)

⑤④ **Diorganopolysiloxane à fonction benzotriazole.**

⑤⑦ La présente invention concerne un diorganopolysiloxane à fonction benzotriazole choisi parmi ceux de formule :



dans lesquelles :

- A et/ou B est une groupe benzotriazole.

L'invention concerne également un procédé de préparation des polymères de formules (1) et (2) et leur utilisation en particulier comme lubrifiant du PVC.

Description

DIORGANOPOLYSILOXANE A FONCTION BENZOTRIAZOLE

La présente invention concerne un diorganopolysiloxane à fonction benzotriazole ; elle est le fruit d'une coopération entre les Sociétés l'OREAL et RHONE-POULENC CHIMIE.

Il est déjà connu de modifier, dans la chaîne et/ou en bout de chaîne, par des groupements organiques fonctionnels divers, des diorganopolysiloxanes dans le but de conférer à ces polymères silicones, des propriétés spécifiques.

Un moyen commode d'introduire ces groupements organiques fonctionnels est d'effectuer une réaction d'hydrosilylation en présence d'une quantité catalytiquement efficace d'un catalyseur au platine d'un diorganopolysiloxane porteur d'au moins un groupement SiH sur un composé organique porteur d'une insaturation alcénique.

Comme documents illustrant cet art antérieur on peut par exemple citer :

- les brevets US-A-2 970 150 et US-A-4 160 775 décrivant l'addition d'alcool allylique ou méthallylique sur un silane ou diorganopolysiloxane porteur d'au moins un groupement SiH,

- les brevets US-A-3 767 690 et US-A-4 503 208 décrivant des diorganopolysiloxanes porteurs de groupes à fonction acrylate ou méthacrylate,

- le brevet US-A-4 640 967 décrivant des diorganopolysiloxanes porteurs de groupement époxy et/ou acrylate ou méthacrylate et leur réalisation comme composition de revêtement de fibres optiques,

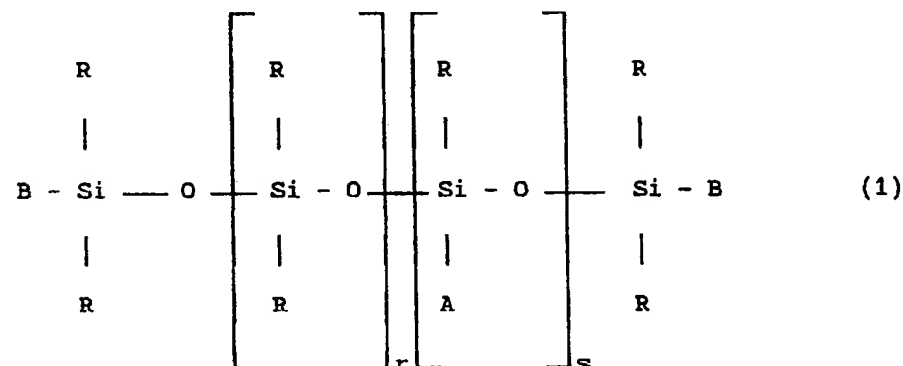
- le brevet EP-A-0 088 842 décrivant des diorganopolysiloxanes porteurs de groupements benzophénone.

La présente invention a précisément pour objet de proposer de nouveaux diorganopolysiloxanes modifiés par des groupements organiques fonctionnels qui présentent d'une part un indice de réfraction élevé en vue de leur incorporation dans des compositions de revêtement pour fibres optiques et, d'autre part, conviennent comme lubrifiant des matières plastiques en particulier du PVC.

Les brevets US-A-4 316 033 et 4 373 060 décrivent des alcoxisilanes porteur de fonction benzotriazole F. Ces brevets décrivent la cohydrolyse de ces silanes fonctionnels avec de la silice colloïdale et un alkyltrialcoxisilane en vue d'obtenir une résine silicone c'est-à-dire un polymère comportant essentiellement des motifs $Q(SiO_2)$, $T(CH_3SiO_{1,5})$ et moins de 2 % molaire de motifs $FSiO_{1,5}$. Cette résine silicone, durcie, est utilisée comme revêtement de surfaces en matière plastique.

Ces brevets n'enseignent pas la préparation de diorganopolysiloxanes linéaires ou cycliques à fonction benzotriazole.

La présente invention concerne en effet un polymère diorganopolysiloxane modifié choisi parmi ceux de formule :



dans laquelle les symboles :

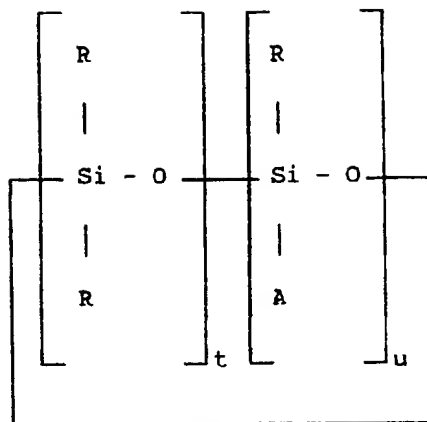
- R, identiques ou différents, sont choisis parmi les radicaux alkyle en C_1 - C_{10} , phényle et trifluoro-3,3,3 propyle, au moins 80 % en nombre des radicaux R étant méthyle,

- B, identiques ou différents, sont choisis parmi les radicaux R et le radical A,

- r est un nombre entier choisi entre 0 et 200 inclusivement,

- s est un nombre entier choisi entre 0 et 50 inclusivement et si s est 0, au moins un des deux symboles B est A,

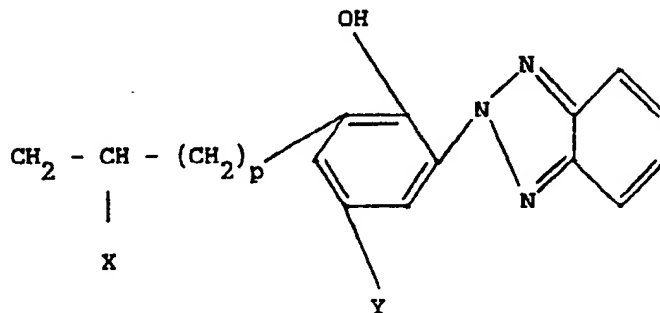
et de formule :



(2)

dans laquelle :

- R a la même signification qu'à la formule (1),
 - u est un nombre entier compris entre 1 et 20 et
 - t est un nombre entier entre 0 et 20 inclus,
 - t + u est égal ou supérieur à 3.
- Formules dans lesquelles A est un radical de formule



(3)

dans laquelle :

- X représente un atome d'hydrogène ou un radical alkyle en C₁-C₄
- p représente un nombre entier compris entre 1 et 10.
- Y représente un atome d'hydrogène ou un radical alkyle linéaire ou ramifié en C₁-C₈.

Les radicaux R alkyle préférés sont méthyle, éthyle, propyle, n-butyle, n-octyle et éthyl-2 hexyle. De préférence au moins 80 % en nombre des radicaux R sont méthyle.

On préfère plus particulièrement les polymères statistiques où à blocs de formule (1) et (2) présentant au moins l'une des caractéristiques suivantes :

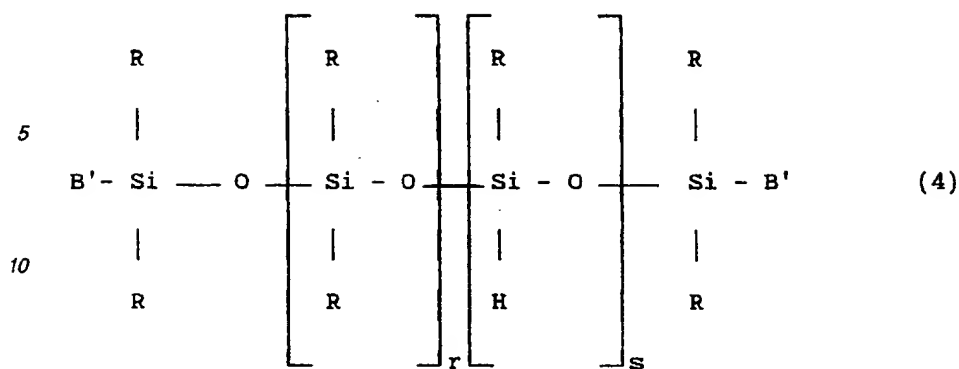
- R est méthyle
- B est méthyle
- Y est méthyle
- p = 1
- X est un atome d'hydrogène ou méthyle
- r est compris entre 5 et 20 inclus
- s est compris entre 2 et 15 inclus
- t + u est compris entre 3 et 10 inclus

Pour préparer les polymères de formules (1) et (2), on peut par exemple partir du polymère correspondant dans lequel tous les radicaux A sont des atomes d'hydrogène.

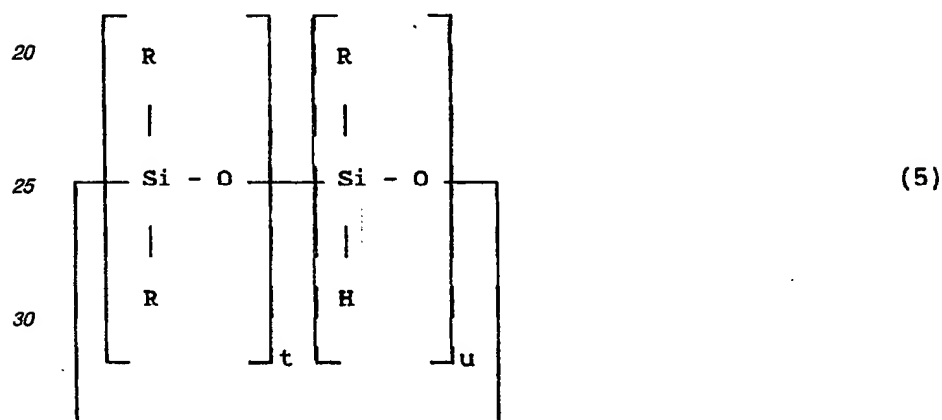
Ce polymère est dénommé par la suite polymère à SiH ; les groupes SiH peuvent être présents dans la chaîne et/ou aux extrémités de chaîne. Ces polymères à SiH sont des produits bien connus dans l'industrie des silicones et sont généralement disponibles dans le commerce.

Ils sont par exemple décrits dans les brevets américains US-A-3 220 972, US-A-3 436 366, US-A-3 697 473 et US-A-4 340 709.

Ce polymère à SiH peut être donc choisi parmi ceux de formule :

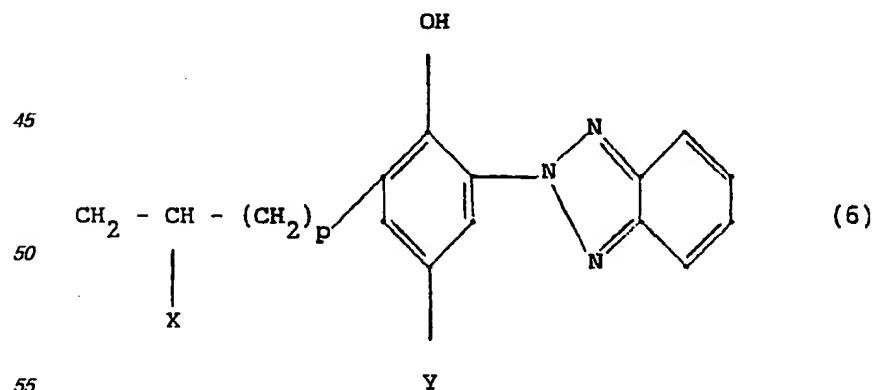


dans laquelle R, r et s ont la signification donnée ci-dessus pour la formule (1) et les radicaux B', identiques ou différents, sont choisis parmi les radicaux R et un atome d'hydrogène, et de formule :



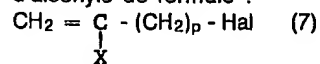
dans laquelle R, t et u ont la signification donnée ci-dessus pour la formule (2).

Sur ce polymère à SiH de formules (4) ou (5), on effectue une réaction d'hydrosilylation en présence d'une quantité catalytiquement efficace d'un catalyseur au platine sur un dérivé organique de benzotriazole choisi parmi ceux de formule :

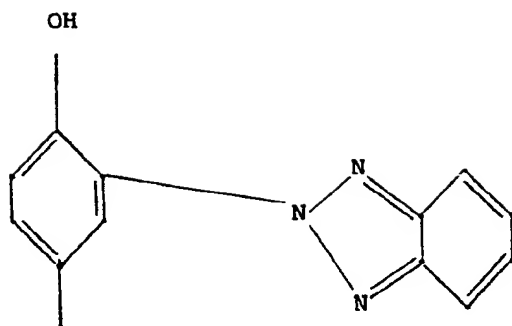


dans laquelle X, Y et p ont la même signification que ci-dessus. Les produits de formule (6) et leur procédé de préparation sont notamment décrits dans les brevets US-4 316 033 et 4 373 060 précités.

Le procédé recommandé s'effectue en 2 étapes. Au cours de la première étape on fait réagir un halogénure d'alcényle de formule :



sur un benzotriazole de formule :

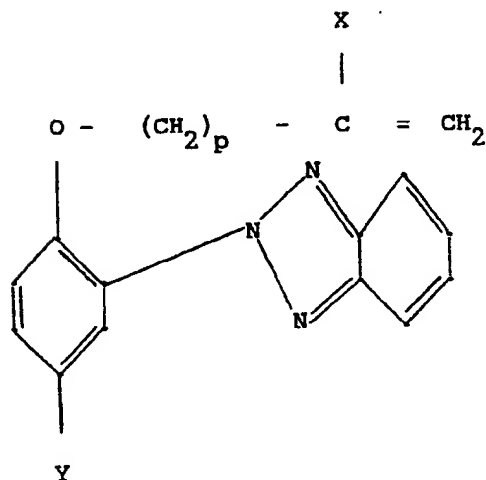


(8)

Y

formules dans lesquelles X, Y et p ont la même signification que ci-dessus et Hal. représente un alogène de préférence le chlore ou le brome.

Cette première étape est effectuée, en présence d'une base par exemple en présence d'un hydroxyde ou carbonate de métal alcalin ou alcalino-terreux ou d'un amidure, alcoolate ou hydruure alcalin, dans un solvant compatible avec la nature de la base tel que l'eau ou un solvant organique tel qu'un alcool, le dioxane, le diméthylsulfoxyde ou le diméthylformamide, à une température comprise entre la température ambiante et le point d'ébullition du solvant, et l'on obtient le produit de formule :



(9)

Y

Sur le composé de formule (9), ou X, Y et p ont la même signification que ci-dessus, on effectue un réarrangement de CLAISEN pour obtenir le produit désiré de formule (6).

Le réarrangement de CLAISEN peut être effectué dans les conditions décrites par TARBELL (Organic Réactions, Vol. 2, John WILEY, New-York, 1944, page 1), par chauffage à au moins 170 °C environ du composé de formule (9), éventuellement en présence d'un solvant.

Les catalyseurs au platine utilisés pour réaliser la réaction d'hydrosilylation des polymères de formules (4) ou (5) sur le dérivé organique de formule (6) sont amplement décrits dans la littérature, on peut en particulier citer les complexes du platine et d'un produit organique décrit dans les brevets américains US-A-3 159 601, US-A-3 159 602, US-A-3 220 972 et les brevets européens EP-A-57 459, EP-A-188 978 et EP-A-190 530 et les complexes du platine et d'organopolysiloxane vinylé décrits dans les brevets américains US-A-3 419 593, US-A-3 377 432 et US-A-3 814 730.

Pour faire réagir le polymère à SiH de formules (4) ou (5) sur le dérivé de formule (6), on utilise généralement une quantité de catalyseur au platine calculée en poids de platine métal comprise entre 5 et 600 ppm, de préférence entre 10 et 200 ppm, basés sur le poids de polymère à SiH de formules (4) ou (5).

La réaction d'hydrosilylation peut avoir lieu en masse ou au sein d'un solvant organique volatil tel que le toluène, l'heptane, le xylène, le tétrahydrofurane et le tétrachloroéthylène.

Il est généralement souhaitable de chauffer le mélange réactionnel à une température comprise entre 60 et 120 °C pendant le temps nécessaire pour que la réaction soit complète. Par ailleurs on peut ajouter goutte à goutte le polymère à SiH sur le dérivé de formule (6) en solution dans un solvant organique, ou bien ajouter simultanément le polymère à SiH et le dérivé de formule (6) à une suspension de catalyseur dans un solvant organique..

On vérifie que la réaction est complète en dosant les SiH résiduels par la potasse alcoolique puis on élimine

le solvant par exemple par distillation sous pression réduite.

L'huile brute obtenue peut être purifiée, par exemple par passage sur une colonne absorbante de silice.

Les polymères de formules (1) ou (2) présentent un indice de réfraction remarquablement élevé. Ils sont donc utilisables en mélange avec les compositions organiques ou organosiliciques utilisées pour enrober les fibres optiques, dans le cas où on recherche à obtenir un revêtement à indice élevé.

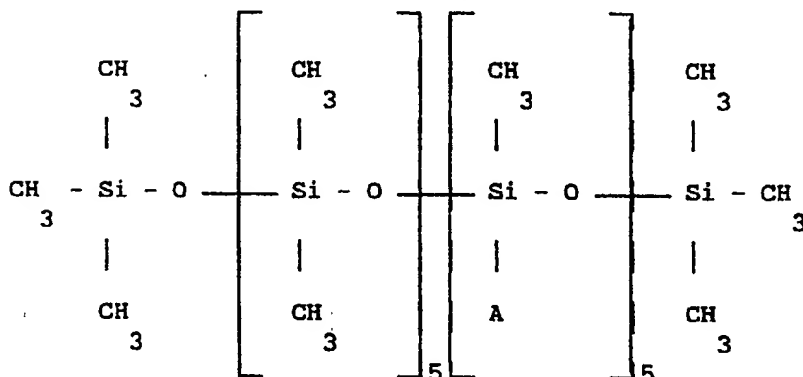
Par ailleurs les polymères de formules (1) ou (2) sont de remarquables lubrifiants de diverses matières plastiques telles que : polyoléfines, polyesters et surtout PVC (polychlorure de vinyle) et permettent d'éviter le collage sur les outils et machines de mise en oeuvre de ces matières plastiques.

Pour cette dernière application on incorpore de 0,001 à 3 parties en poids de polymère pour 100 parties en poids de matière plastique avant sa mise en oeuvre.

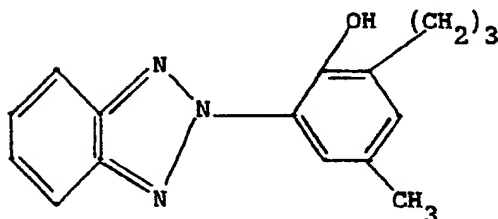
Les exemples suivants illustrent l'invention.

- EXEMPLE 1 :

Préparation du polymère statistique de formule :



avec A représente :



A une suspension de platine sur charbon à 5 % (70 mg) dans du toluène sec (5 ml) à 90-100 °C sous azote et sous agitation, on ajoute goutte à goutte en une heure 30 minutes, une solution dans du toluène (40 ml) de 17,1 g d'allyl-3 hydroxy-2 méthyl-5 phényl benzotriazole et 10,5 g du polymère statistique de formule ci-dessus ou A est un atome d'hydrogène, tout en maintenant la température entre 100 et 105 °C.

On laisse sous agitation et au reflux jusqu'à disparition des groupements SiH (absence de bande à 2 180 cm⁻¹ en infra-rouge), soit 10 heures. On filtre sur papier, on élimine le solvant et on lave 3 fois à l'éthanol à 80 %. L'huile obtenue est reprise dans le chloroforme, séchée sur sulfate de sodium et filtrée sur célite pour éliminer les restes de platine colloïdal. On obtient après évaporation du solvant une huile jaune orange (poids 26 g, rendement : 95 %).

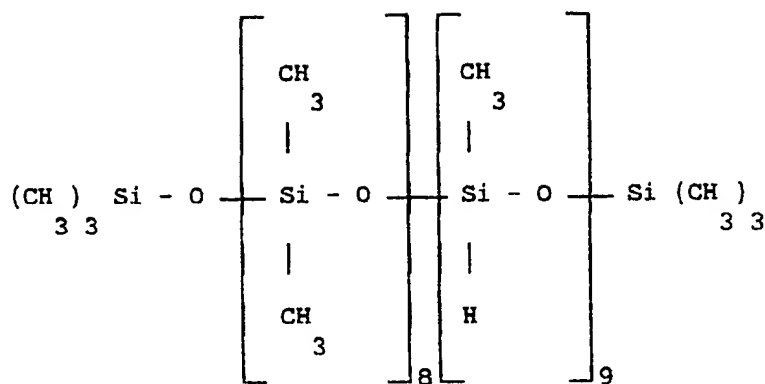
Spectre UV (CHCl₃) : λ max : 307 nm,
λ max : 345 nm.

L'analyse par résonance magnétique nucléaire (¹H et ²⁹Si RMN) indique que ce produit a bien la structure souhaitée.

- EXEMPLE 2 :

Dans un ballon tricol de 100 ml maintenu à 110 °C par un bain d'huile, muni d'une agitation magnétique et d'un réfrigérant ascendant, on charge 18,8 g (0,071 mole) d'allyl-3 hydroxy-2 méthyl-5 phénylbenzotriazole, 25 ml de toluène et 6 µl d'une solution dans l'hexane (à 8,45 % en poids de platine métal) d'un complexe de platine préparé à partir d'acide chloroplatinique et de divinyl-1,3 tétraméthyl-1,1-3,3 disiloxane comme décrit dans le brevet US-A-3 814 730.

On ajoute en deux heures 10 g d'un copolymère statistique à SiH de formule :

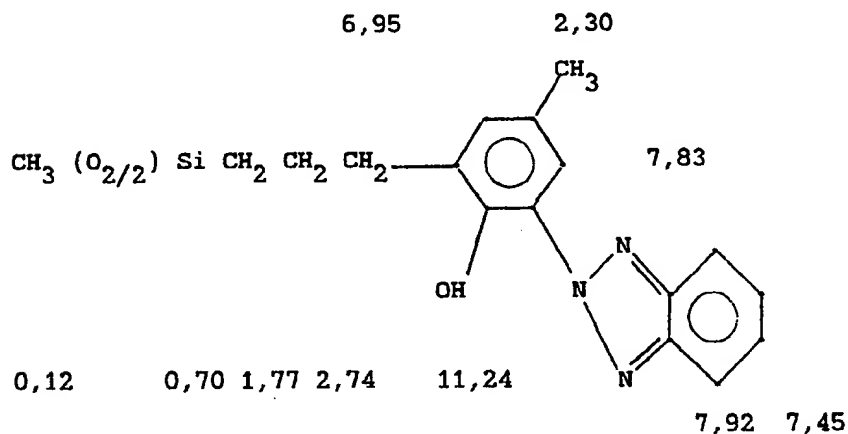


titrant 713 meq/100 g en fonction SiH (meq = milli-equivalent).

Au bout 7 heures de réaction on détermine, par dosage des SiH résiduels au moyen de potasse butanolique, que le taux de transformation des fonctions SiH est de 88 %.

On obtient alors une huile limpide, de couleur orangée de très forte viscosité après avoir éliminé le toluène par distillation à 110 °C sous pression réduite de 3,3 KPa.

On effectue une analyse de Résonance Magnétique Nucléaire du proton (RMNH) à 360 MHz dans CDCl₃ et on mesure les déplacements chimiques en ppm concernant la partie organopolysiloxane.



CH₃ (O₂/2) Si-H : 4,75

Le taux des dérivés de monomères allyl-3 hydroxy-2 méthyl-5 phenylbenzotriazole dans l'huile obtenue est de 7,6 % en poids (dosage GPC : chromatographie par permeation de gel - détection par réfractométrie).

- EXEMPLE 3

On effectue exactement les mêmes opérations qu'à l'exemple 2 sauf que l'on utilise un rapport molaire allyl-3 hydroxy-2 méthyl-5 phenylbenzotriazole/SiH égal à 1,3 ; à savoir :

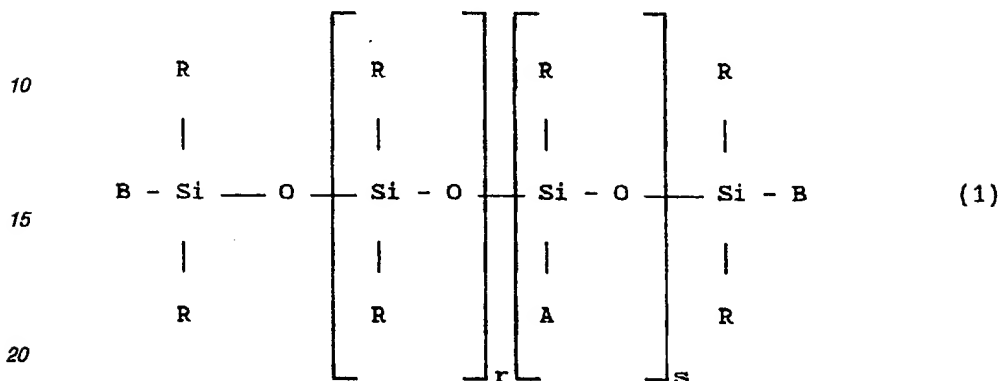
- 24,5 g d'allyl-3 hydroxy-2 méthyl-5 phenylbenzotriazole pour 10 g de polymère à SiH.

Après 7 heures de réaction le taux de transformation des fonctions SiH est de 98%. On obtient après élimination du toluène à 60 °C sous pression réduite de 0,6 KPa, 32,5 g d'une huile très visqueuse de couleur jaune orange contenant 16 % en poids de monomères résiduels.

L'élimination de ces monomères est effectuée par passage de l'huile en une colonne de gel de silice (support Kieselgel ART 7754, MERCK) avec comme solvant l'élution des monomères, un mélange 40/60 en volume de dichlorométhane/heptane et comme solvant d'élution de l'huile, l'acétate d'éthyle. Après élimination de l'acétate d'éthyle on obtient une gomme translucide de coloration organe contenant 65 % en poids de benzotriazole-greffée.

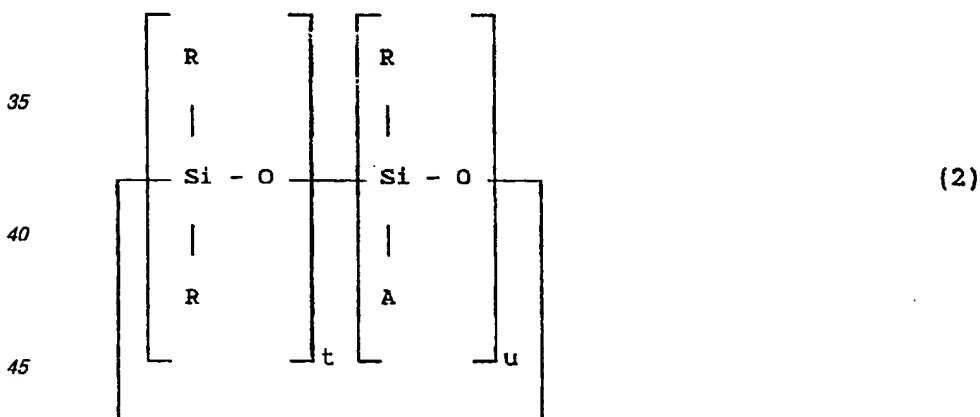
Revendications

1. - Un polymère diorganopolysiloxane modifié choisi parmi ceux de formula :



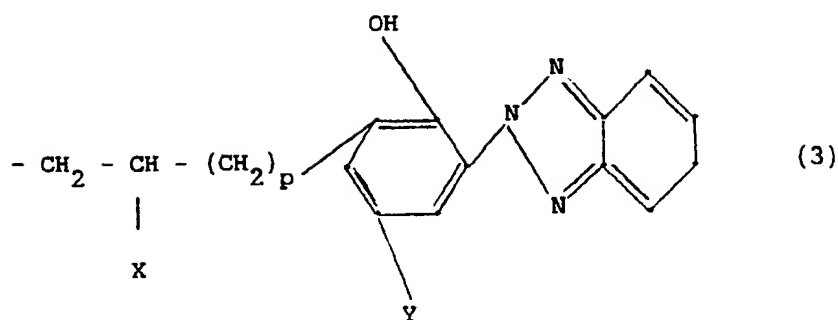
dans laquelle les symboles :

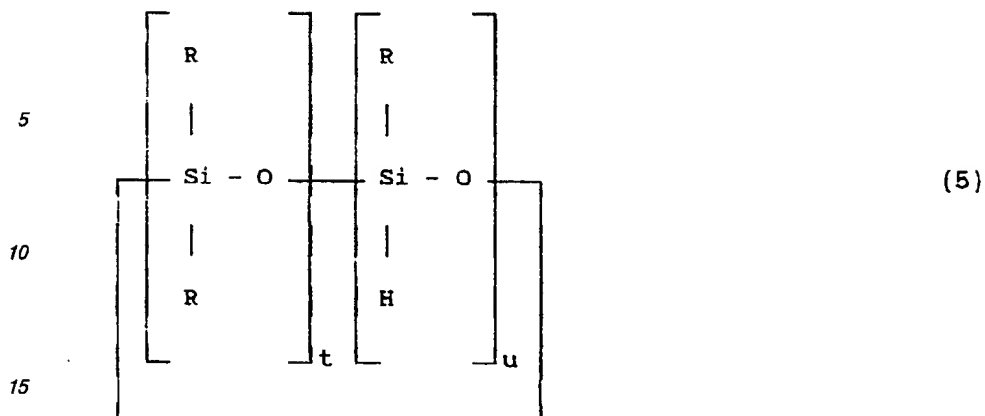
- R, identiques ou différents, sont choisis parmi les radicaux alkyle en C₁-C₁₀, phényle et trifluoro-3,3,3 propyle, au moins 80 % en nombre des radicaux R étant méthyle,
 - B, identiques ou différents, sont choisis parmi les radicaux R et le radical A,
 - r est un nombre entier choisi entre 0 et 200 inclusivement,
 - s est un nombre entier choisi entre 0 et 50 inclusivement et si s est 0, au moins un des deux symboles B est A,
 et de formule :



dans laquelle :

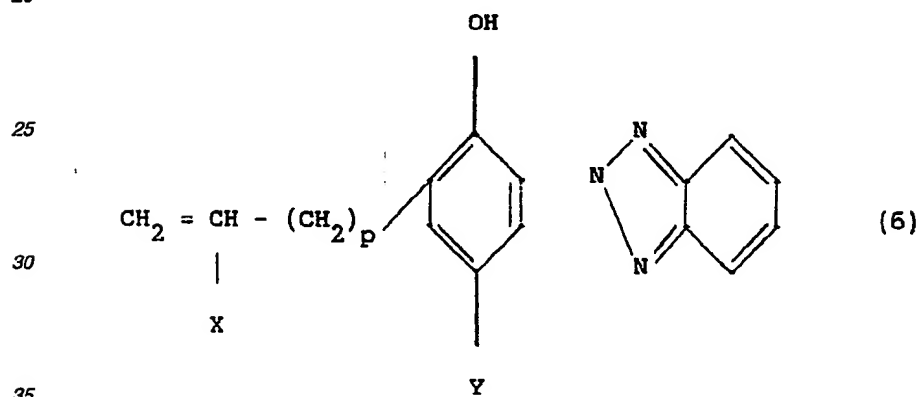
- R a la même signification qu'à la formule (1),
 - u est un nombre entier compris entre 1 et 20 et
 - t est un nombre entier entre 0 et 20 inclus,
 - t + u est égal ou supérieur à 3.
 Formules dans lesquelles A est un radical de formule





20

dans laquelle R, t et u ont la signification donnée ci-dessus pour la formula (2),
sur un dérivé organique de benzotriazole choisi parmi ceux de formule :



dans laquelle X, Y et p ont la même signification que ci-dessus.



Office européen
des brevets

RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

Numero de la demande

EP 89 42 0291

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl.5)
X	US-A-4 349 602 (T.-Y. CHING) * document en entier *	3	C 08 G 77/388
Y	---	1,2	
X	GB-A-2 077 280 (GENERAL ELECTRIC COMPANY) * exemple 2 *; & US - A - 43 73060 (Cat. D)	3	
Y	---	1,2	
Y	ANGEWANDTE CHEMIE vol. 99, no. 11, 1987, pages 1204,1206, Weinheim, D; I. CABRERA et al.: "Photo- und thermochrome flüssigkristalline Polysiloxane" * page 1205, formules *	1,2	
Y	DIE MAKROMOLEKULARE CHEMIE vol. 7, no. 12, décembre 1986, pages 771-775, Basel, CH; P. STROHRIEGL: "Synthesis and characterization of some novel polysiloxanes" * page 773, formule 3; page 774, formule 3B *	1,2	DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl.5)
Y	DIE MAKROMOLEKULARE CHEMIE vol. 7, no. 2, février 1986, pages 71-76, Basel, CH; G.W. GRAY et al.: "Preparation of liquid crystalline polysiloxanes with terminal cyano groups in the side chains" * page 71, formules *	1,2	C 08 G 77/00
Le présent rapport a été établi pour toutes les revendications			
Lieu de la recherche BERLIN		Date d'achèvement de la recherche 30-10-1989	Examineur HOEPFNER W.W.G.
CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : arrière-plan technologique O : divulgation non-écrite P : document intercalaire T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons & : membre de la même famille, document correspondant			